

AN 1989-334994 [46] WPIDS

DNC C1989-148420

TI Redn. of beta keto acid - by addn. of at least one metal ion of e.g. iron  
aluminium chromium, cerium or indium.

DC D16 E19

PA (NISY) NIPPON SYNTHETIC CHEM IND CO

CYC 1

PI JP 01222787 A 19890906 (198946)\* 4p <--

PRAI JP 1988-48010 19880229

AN 1989-334994 [46] WPIDS

AB JP 01222787 A UPAB: 19930923

Method of reducing beta-keto acids comprises adding at least one of metal ion selected from iron, aluminium, chromium, cerium or indium in the system of reducing beta-keto acids to beta-hydroxycarboxylic acids by a microorganism.

USE/ADVANTAGE - Useful for producing optically active beta-hydroxycarboxylic acids, in high optical purity, yield and reproducibility.

In an example *Saccharomyces cerevisiae* was cultured and collected by centrifugation. The microorganism 39 g (dry weight) was added in a soln. (glucose 7.5 g, H<sub>2</sub>O 270 g, ferric nitrate 0.4 g and acetoacetic ethyl 19.2 g) and they were stirred for 5 hrs. at 30 deg.C. Then, beta-hydroxybutyric ethyl 17.5 g was extracted. The yield was 89.7% and the optical purity of (S) body was 95% ee. (When ferric nitrate was not added, the yield was only 60% and the optical purity was only 90%).

0/0

## ⑫ 公開特許公報(A)

平1-222787

⑤ Int.Cl.<sup>4</sup>

識別記号

庁内整理番号

⑬ 公開 平成1年(1989)9月6日

C 12 P 7/42  
C 12 N 1/206926-4B  
A-8515-4B

審査請求 未請求 請求項の数 2 (全4頁)

⑭ 発明の名称  $\beta$ -ケト酸類の還元方法

⑮ 特 願 昭63-48010

⑯ 出 願 昭63(1988)2月29日

⑰ 発 明 者 長 谷 川 昌 康 京都府京都市伏見区深草坊町35  
 ⑱ 発 明 者 本 田 洋 大阪府枚方市香里ヶ丘8-31-1  
 ⑲ 発 明 者 岡 村 育 子 兵庫県尼崎市浜3丁目21-5  
 ⑳ 出 願 人 日本合成化学工業株式 大阪府大阪市北区野崎町9番6号  
 会社

## 明 細 書

## 1. 発明の名称

 $\beta$ -ケト酸類の還元方法

## 2. 特許請求の範囲

1.  $\beta$ -ケト基を還元する性能を有する鹽を用いて $\beta$ -ケト酸類を還元して対応する $\beta$ -ヒドロキシカルボン酸類を製造するに当たり、系内に鉄、アルミニウム、クロム、セリウム及びインジウムの群から選ばれる金属イオンの少なくとも一種を、共存させることを特徴とする $\beta$ -ケト酸類の還元方法。
2.  $\beta$ -ケト酸類がアセト酢酸エステルであることを特徴とする特許請求の範囲第1項記載の還元方法。

## 3. 発明の詳細な説明

## [産業上の利用分野]

本発明は、アセト酢酸エステル等の $\beta$ -ケト酸類を微生物的に還元して、光学活性の $\beta$ -ヒドロキシカルボン酸類を製造する方法に関するものである。この $\beta$ -ヒド

ロキシカルボン酸類は、不斉炭素骨格を持つので、チエナマイシン(抗生物質)等の光学活性物質合成のための修飾剤として用いられ、有用性の高い物質である。

## [従来の技術]

アセト酢酸エステルの不斉還元による3(R)-ヒドロキシ酪酸エステルの従来の製造法としては、(イ)有機合成による方法、(ロ)微生物による方法等がある。(イ)法としては(R,R)-酒石酸修飾ラネイニッケルを触媒として用いる報告(日本化学会誌 10, 1270 (1986), 特開昭60-36442号公報)等があり、(ロ)法としては、菌株として*ジオストリカム・カンジダム*(*Geotrichum Candidum*)を用いる報告(Helv.Chim. Acta, 66, 485 (1983))がある。

## [発明が解決しようとする問題点]

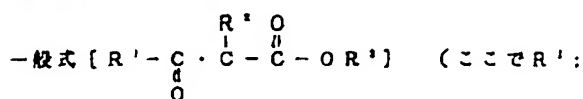
上記の(イ)法についてはまだ光学純度の高いものは得られておらず、又、触媒が高価であり、(ロ)法については、収率が低く、再現性が悪いなどの問題点がある。

## [問題点を解決するための手段]

本発明者らは、上記の如き問題点を解決するため鋭意研究を重ねた結果、 $\beta$ -ケト基を還元する性能を有する

菌を用いてβ-ケート酸類を還元して対応するβ-ヒドロキシカルボン酸類を製造するに当たり、系内に鉄、アルミニウム、クロム、セリウム及びインジウムの群から選ばれる金属イオンの少なくとも一種を共存させる場合、収率良く高純度の目的物が得られることを見出し本発明を完成するに至った。

本発明で対象とするβ-ケート酸類は、



水素、アルキル基、ハロゲン化アルキル基、アリル基、アリール基等、R<sup>2</sup>: 水素、アルキル基、ハロゲン、アリール基、アリル基等、R<sup>3</sup>: 水素、アルキル基、アリル基、アリール基等をそれぞれ表す) で示されるもので、代表的にはアセト酢酸、アセト酢酸アルキルエステル、α-ハロアセト酢酸アルキルエステル、α-ハロアセト酢酸アルキルエステル、アセト酢酸アリルエステル、α-ハロアセト酢酸アリルエステル、α-ハロアセト酢酸アリルエステル、プロピオニル酢酸、プロピオニル酢酸エステル、ベンゾイル酢酸、ベンゾイル酢酸エステル、

トルラ・ミヌタ (IPO 0920)、デバリオマイセス・サブグロボサス (IPO 0794)、デバリオマイセス・サケ (IPO 0060)、トルロブシス・コリクロサ (IPO 0381)、トルロブシス・カンジダ (IPO 0380)、トリコスボロン・クタネウム (IPO 0173)、トリコスボロン・ファーマンクス (IPO 1199)、オーレオバシジウム・ブルランス (IPO 4464)、オーレオバシジウム・マンソニー (IPO 6421)、グリオクラジウム・ビレンス (IPO 6355) グリオクラジウム・ロセウム (IPO 5422)、アスベルギルス・フラブス (IPO 4295)、アスベルギルス・ベルシカラー (IPO 4105) 等がある。

本発明で用いる菌株の培養には各種培地が考えられるが、炭素源としては各種糖類、デンプン類等があり、窒素源として酵母エキス、肉エキス、ペプトン、コーンスチープリカー、無機塩類等がある。他に、N<sub>2</sub>、K、Ca、Mg、P、Cl等の無機成分やビタミン類等を適量添加する。

反応方法としては、水系(水、生理食塩水、バッファ液、培地等)に該菌株の培養液、休止菌体又は乾燥菌体の単独又は混合物を分散させ、エネルギー源として

β-ケートペンタン酸エステル等が挙げられるが、アセト酢酸エステル類が実用的である。

本発明で用いるβ-ケート基を還元する菌としてはトリコスボロン属、ロドトルラ属、デバリオマイセス属、クリプトコッカス属、トルロブシス属、カンジダ属、サッカロミセス属、オーレオバシジウム属、グリオクラジウム属、アスベルギルス属が含まれる。

具体的に例示すると

トリコスボロン・クタネウム (IPO 1198)、ロドトルラ・テキセンシス (IPO 0920)、ロドトルラ・ルブラ (IPO 1101)、デバリオマイセス・ハンセニー (IPO 0023)、デバリオマイセス・サブグロボサス (IPO 0794)、クリプトコッカス・ラウレンティー (IPO 0609)、クリプトコッカス・ネオフォーマンス (IPO 0410)、トルロブシス・カンジダ (IPO 0405)、トルロブシス・アエリア (IPO 0881)、カンジダ・ユティリス (IPO 0396)、カンジダ・リボリティカ (IPO 0717)、サッカロミセス・セレピシアエ (IPO 0635)、サッカロミセス・ロゴス (IPO 0278)、サッカロミセス・カールスベルゲンシス (IPO 0461)、ロドトルラ・バリダ (IPO 0715)、ロド

糖類等を添加し、次いでβ-ケート酸類を系中濃度が0.01~5.0重量%、好ましくは0.05~1.0重量%になるように加えて、10~70℃で好ましくは20~50℃、pH3~8、好ましくは4~7で、0.1~100時間程度振とうあるいは攪拌、または静置すればよい。又、菌株を別途固定化して作用せしめたり、該菌株から分離した還元酵素を用いる等任意の方法が採用される。

反応形式としてはバッチ方式あるいは固定化された菌株を管や塔に充填しβ-ケート酸類を流下させる連続方式等任意の手段が採用出来る。

かかる反応時の媒体は水のみならず水と相溶性のある有機溶剤例えばアルコール、アセトン等の水/有機溶媒混合系も用いられる。微生物に対して害とならない有機溶媒を選択することは勿論必要である。

系に対しβ-ケート酸類はそのまま、または有機溶媒に溶解あるいは分散させて添加される。該酸類の系中濃度範囲は通常0.01~5.0重量%であり、0.01重量%未満の場合は反応的には不都合はないが経済的に実用性に乏しく、一方、5.0重量%より大きな場合は菌体への

負荷がかかりすぎ、収率が低下する等問題が生じやすい。

また、系中の温度が10℃未満の場合は菌の活性が低下し、一方、70℃をこえる場合は菌の死滅が増し、いずれも収率が減少する。

系中のPHが3未満、又は、8より大きい場合は、いずれも菌の活性低下、死滅の増加がみられ収率が低下する。

反応時にグルコース等の糖類や微生物基質を共存させても産し支えない。かかる糖類や微生物基質の添加は反応の任意の段階で可能であり、一括、連続、分割のいずれの手段も実施できる。又、反応時間は0.1～100時間程度が実用的である。

本発明の特徴は、上記の反応時に鉄、アルミニウム、クロム、セリウム及びインジウムから選ばれる金属イオンの少なくとも一種を系に共存させる点である。該イオンは通常、塩の形、例えば硝酸塩、硫酸塩、ハロゲン化物、リン酸塩、酢酸塩等として系に添加される。添加量は塩として反応系に対して0.01～0.5%、金属イオンとして反応系に対して0.005～0.1%程度が効果的である。

24時間培養後、菌体を遠心分離にて集菌し、水洗を1回行って85g(乾燥重量)のサッカロミセス・セレビシアを得た。かくして、得られた菌体を用いて還元反応を行った。

即ち、1ℓ容丸底フラスコに菌体39g(乾燥重量)、グルコース7.5g、水270g、硝酸第二鉄(9水和物)0.4gを入れ、基質としてアセト酢酸エチル19.2g(0.148mol)を添加し、30℃にてプロペラ攪拌による反応を5時間行った後、抽出操作をした。即ち、ヘキサン200ccを加えて1時間攪拌を続け、エマルジョン化したものを遠心分離(5000rpm、20分)にかけて除菌し、得られたヘキサン層をロータリーエバポレーターにかけ、ヘキサンを留去して、18.0gの残液を得た。ガスクロ、IR、NMR分析により、この残液中に含まれるβ-ヒドロキシ酪酸エチルは17.5g(還元収率89.7%)であり、その比旋光度は $[\alpha]_D^{20} + 43.4$ (C=1 クロロホルム)を示し、光学純度は(S)体95%eeであった。尚、この反応液組成において硝酸第二鉄の使用を省略した以外は全く同様に反応させた結果、還元収率は60%であり(S)体光学純度は90%eeであった。

反応終了後は反応液を酢酸エチル、ヘキサン等の有機溶媒を用いて抽出後、溶媒を留去するか、菌体を遠心分離等の常法に従って分離し、直接蒸留により回収する方法等を用いて目的物を得る。

#### 【作 用】

本発明において、前述の金属イオンを共存させることにより、β-ケト酸類からβ-ヒドロキシカルボン酸類を収率良く製造でき、更に、従来の不斉還元による製造法と比較して光学純度、収率及び再現性のいずれもが優れているという長所を有する。

#### 【実施例】

以下、実施例をあげて本発明を更に具体的に説明する。  
実施例1

尿素1%、硫酸0.75%、リン酸0.5%の水溶液1ℓを2ℓ容ジャーファメンターに入れ、1N水酸化ナトリウムにてPHを4.5にした後、滅菌処理した。次にサッカロミセス・セレビシア(IFO 0304)10g(乾燥菌体重量)を接種して、滅菌した蔗糖密溶液(蔗糖密33%含有)800mlを50ml/hで滴下して培養を行った(30℃、PH4.5一定)。尚、溶存酸素が常に2～5ppmとなるように、指数増殖期には、純酸素を供給した。

#### 実施例2～6

実施例1において、金属塩の種類と添加量を変えて実験した結果を示す。

	金属塩の種類と添加量 (対反応液重量%)	β-ヒドロキシ 酪酸エチルの 収 率	β-ヒドロキシ 酪酸エチルの (S)体純度
実施例2	硝酸第二鉄(7水和物) 0.15%	88%	95%ee
実施例3	硫酸アルミニウム(17水和物) 0.10%	82%	95%ee
実施例4	硝酸第二クロム(9水和物) 0.10%	78%	95%ee
実施例5	硝酸セリウム 0.05%	85%	97%ee
実施例6	硝酸インジウム 0.02%	88%	94%ee

#### 実施例7～10

実施例1において基質の種類のみを変えて実験した結果を示す。  
(対照例は硝酸第二鉄の添加なしの場合である。)

	基 質 の 種 類	還元体の収率	還元体のβ位 立体配置と 光 学 純 度
実施例7	γ-クロロアセト酢酸オクチル	90%	(R) 95%ee
対照例	"	85%	(R) 90%ee
実施例8	β-ケトペンタン酸エチル	85%	(S) 94%ee
対照例	"	50%	(S) 89%ee
実施例9	α-ブロムアセト酢酸メチル	82%	(S) 92%ee
対照例	"	53%	(S) 90%ee
実施例10	αメチルアセト酢酸ブチル	85%	(S) 95%ee
対照例	"	61%	(S) 90%ee

## 実例11~19

YM培地(酵母エキス4g、麦芽エキス10g、グルコース4g、水1ℓ)に、次表に示す菌を接種し、28℃で40時間培養後、集菌し、蒸留水で1回洗浄した菌体を反応に供した。

即ち、500ml容坂口フラスコに水100mlを入れ、これに洗浄菌体を所定量添加して菌懸濁液を作成した。

次に、塩化第二鉄0.2%と硝酸第二クロム(9水和物)0.1%を添加した後、次表に示すアセト酢酸エステルを所定量添加し、28℃、3時間振とう反応させた後、酢酸エチル100mlを投入して攪拌し、抽出操作を行った。酢酸エチル層をロータリーエボレーターにかけ酢酸エチルを留去して抽出残渣を得た。この抽出残渣について分析した結果を示す(対照例は金属塩の添加なしの場合である)。

実例	反応試薬名	菌の添加量 (乾燥重量)	菌量	反応量(%)	収率(%)	還元力係数
実例11	トルアレン カンダ (118 0310)	7.0	アセト酢酸エステル	2.0	87	91%
対照例						90%
実例12	ロフトラ バリダ (118 0715)	5.5	アセト酢酸エステル	3.3	90	95%
対照例						92%
実例13	オーレオパシリウム プラタナス (118 0801)	5.5	アセト酢酸エステル	3.3	95	93%
対照例						91%
実例14	トリコスロン クラニウム (118 0175)	7.0	アセト酢酸エステル	1.5	87	90%
対照例						85%
実例15	ザバリオキセス ヤク (118 0810)	6.5		1.5	90	96%
対照例						95%
実例16	クリプトコッカス ネオファーマン (118 0140)	8.0	アセト酢酸エステル	1.0	86	89%
対照例						75%
実例17	カンダ ユチリス (118 0304)	5.0		2.0	95	91%
対照例						85%
実例18	グリコクラジウム ロゼウム (118 0422)	6.5	アセト酢酸エステル	1.0	85	90%
対照例						75%
実例19	アスペルギルス フラウス (118 0295)	7.0	アセト酢酸エステル	2.0	88	90%
対照例						85%

## 【効 果】

以上のように、本発明において特定の金属イオンを添加することによって、β-ケト酸類からβ-ヒドロキシカルボン酸類を製造することができ、光学純度、収率のいずれについても良好な結果が得られた。

特許出願人 日本合成化学工業株式会社